⑩ 日本国特許庁(JP)

① 特許出願公告

⑫ 特 許 公 報 (B2)

昭64-7141

@Int_Cl.4 22 22 22 CFC 1/05 1/00 29/02 識別記号 庁内整理番号 200公告 昭和64年(1989)2月7日

-- 7511-- 4K -- 7511-- 4K 6735-- 4K

発明の数 2 (全7頁)

❷発明の名称

顏直

创出

タングステン基焼結材料の製造方法

❷出

②特 顧 昭59-82581 願 昭59(1984)4月24日 63公 9月 昭60-228634

❷昭60(1985)11月13日

②発 眀 者 杉 泰次郎 東京都品川区西品川1丁目27番20号 三菱金属株式会社東 京製作所内

砂発 眀 老 त्रव ₩. 垣 ⑦発 眀 者 音 村 筄 鄻 埼玉県大宮市佐知川95の2

東京都品川区西品川1丁目27番20号 三菱金属株式会社東

京製作所内

三菱金属株式会社 弁理士 富田 和夫 人

分份 理 查 官 苍 谷 光雄 審

東京都千代田区大手町1丁目5番2号

1

砂特許請求の範囲

タングステン酸化物粉末:100重量部に対し て、元素周期律表の4aおよび5a族金属の炭化物、 窒化物、および炭窒化物、並びに6a族金属の炭 化物、さらにこれらの2種以上の固溶体のうちの 5 1種または2種以上の粉末:15~100重量部を配 合してなる混合粉末を、水素または水素含有雰囲 気中、750~1300℃の範囲内の所定温度で水素還 元して、タングステン基複合粉末を製造し、

ついで、このタングステン基複合粉末より、通 10 に関するものである。 常の条件で、圧粉体をプレス成形し、焼結するこ とを特徴とするタングステン基焼結材料の製造方 法。

タングステン酸化物粉末:100重量部に対し 2 て、元素周期律表の4aおよび5a族金属の炭化物、15 窒化物、および炭窒化物、並びに6a族金属の炭 化物、さらにこれらの2種以上の固溶体のうちの 1種または2種以上の粉末:15~100重量部と、 酸化マグネシウム、酸化イツトリウム、および酸 末:0.05~5 重量部とを配合してなる混合粉末 を、水素または水素含有雰囲気中、750~1300℃ の範囲内の所定温度で水素運元して、タングステ ン基複合粉末を製造し、

ついで、このタングステン基複合粉末より、通 25 量部を配合し、通常の条件で、混合した後、圧粉

2

常の条件で、圧粉体をブレス成形し、焼結するこ とを特徴とするタングステン基焼結材料の製造方 法。

発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

この発明は、高硬度および高靱性を有し、特に これらの特性が要求される切削工具や耐摩耗工具 として用いた場合にすぐれた性能を発揮するタン グステン (以下Wで示す) 基焼結材料の製造方法

〔従来の技術〕

従来、原料粉末として、W粉末、元素周期律表 の4aおよび5a族金属の炭化物、窒化物、および 炭窒化物、並びに6a族金属の炭化物、さらにこ れらの2種以上の固溶体(以下、これら全体を総 称して(M) C・Nで示す)からなる粉末、酸化 マグネシウム、酸化イットリウム、および酸化ア ルミニウム(以下、それぞれMgO、Y2Oa、およ びAleOsで示し、かつこれらを総称して金属酸化 化アルミニウムのうちの1種または2種以上の粉 20 物という)からなる粉末を用い、これら原料粉末 を、W粉末:100重量部に対して、(M) C・Nの うちの1種または2種以上の粉末:15~100重量 部の割合で配合し、さらに必要に応じて金属酸化 物粉末のうちの1種または2種以上:0.05~5重

体にプレス成形し、焼結することによつてW基焼 結材料を製造する方法が知られている。

[発明が解決しようとする課題]

しかし、上記の従来W基焼結材料の製造方法に おいては、十分満足する焼結性を示さないため、 材料の硬さおよび靱性が不十分で、これを切削工 具や耐摩耗工具として用いた場合、十分満足する 性能を発揮しないのが現状である。

〔課題を解決するための手段〕

そこで、本発明者等は、上述のような観点か 10 (6) 金属酸化物の配合量 ら、従来方法によつて製造されたW基焼結材料に 比して、一段と高い硬さと靱性をもつたW基焼結 材料を開発すべく研究を行なつた結果、原料粉末 として、W酸化物粉末と(M)C・N粉末、さら 料粉末を所定の配合組成に配合し、混合した状態 で、水素または水素含有雰囲気中で水素還元し て、W基複合粉末を製造し、このW基複合粉末を 出発原料として用い、通常の条件でW基焼結材料 を製造すると、前記W基複合粉末は表面が活性化 20 しており、この結果すぐれた焼結性を示すことか ら、製造されたW基焼結材料は、従来方法によつ て製造されたW基焼結材料に比して、一段とすぐ れた硬さと靱性をもつようになるという知見を得 たのである。

この発明は、上配知見にもとづいてなされたも のであつて、

W酸化物粉末:100重量部に対して、(M) C・ Nのうちの1種または2種以上の粉末:15~100 重量部を配合し、さらに必要に応じて金属酸化物 のうちの1種または2種以上の粉末:0.05~5重 量部を配合してなる混合粉末を、水素または水素 含有雰囲気中、750~1300℃の範囲内の所定温度 で水素還元して、W基複合粉末を製造し、

件、すなわち500~4000kg/cflの圧力でプレス成 形して圧粉体を成形し、還元性雰囲気中、真空 中、あるいは不活性雰囲気中、1400~2000℃の範 囲内の所定温度で、常圧焼結あるいはホツトプレ スし、さらに必要に応じて熱間静水圧プレス 40 (HIP) や熱間塑性加工を施す通常の条件にて、 高硬度および高靱性を有するW基焼結材料を製造 する方法に特徴を有するものである。

つぎに、この発明の方法において製造条件を上

配の通りに限定した理由を説明する。

(M) C・Nの配合量

これらの成分には、材料の硬さを向上させ、も つて耐摩耗性を向上させる作用があるが、その配 合量がW酸化物粉末:100重量部に対して(以下 同じ)、15重量部未満では所望の耐摩耗性を確保 することができず、一方その配合量が100重量部 を越えると靱性が急激に低下するようになること から、その配合量を15~100重量部と定めた。

これらの金属酸化物は、水素還元処理でも還元 されずに酸化物のままでW基複合粉末中に残り、 焼結時に焼結性を一段と向上させる作用を発揮 し、かつ焼結時にも選元されずに微細な酸化物の に必要に応じて金属酸化物粉末を用い、これら原 15 形でW基焼結材料中に均一に分散した状態で存在 し、耐摩耗性を改善する作用があるので必要に応 じて配合されるが、その配合量が0.05重量部未満 では前配作用に所望の効果が得られず、一方その 配合量が5重量部を越えると材料の靱性が低下す るようになることから、その配合量を0.05~5重 量部と定めた。

(c) 水素還元温度

水素還元は、密閉した反応容器内で、純粋な水 素あるいは分解アンモニアガスなどの水素含有ガ 25 スの雰囲気中で、通常、水素ガスの全圧あるいは 分圧を0.5~2気圧とした状態で、0.5~5時間程 度の反応時間を要して行なわれるが、その温度 が、750℃未満ではW酸化物の還元が十分に進ま ず、一方その温度が1300℃を越えると、還元時に 発生する水によつて(M)C・N粒子が酸化され る割合が増加するようになるばかりでなく、W粒 子の寸法が増大するようになつて焼結性が低下す るようになることから、その温度を750~1300℃ と定めた。なお、この水素還元によつて、基本的 ついで、このW基複合粉末により、通常の条 35 にW酸化物粉末は活性化された微細なW粒子とな り、これらのW粒子の間に(M)C・N粒子、さ らに必要に応じて金属酸化物粒子が均一に分散し た組織を有するW基複合粉末が得られるのであ

〔実施例〕

つぎに、この発明の方法を実施例により具体的 に説明する。

原料粉末として、いずれも0.1~1.0µmの範囲内 の平均粒径を有する、WOs、WOs、およびWgOs

5

からなる3種のW酸化物粉末、各種の(M)C・ N粉末、さらにMgO、Y2O2、およびAl2O2から なる3種の金属酸化物粉末を用意し、これら原料 粉末をそれぞれ第1表に示される配合組成に配合 合粉末を耐熱ポートに入れた状態で反応容器に装 入し、いずれも水素分圧:760torr、温度:1100

°C、時間:60分の条件で水素還元処理を行なうこ とによつて、同じく第1表に示される平均粒径お よび組成を有するW基複合粉末を製造し、ついで このW基複合粉末を1500kg/cdの圧力で圧粉体に し、ライカイ機で1時間乾式混合した後、この混 5 成形し、この圧粉体を、10-2torrの真空中、1600 ~1800℃の範囲内の所定温度に 1 時間保持の条件 にて焼結することにより本発明

6

L		WEET.	配合組成(重量部)			W基複合粉末	W基	W基焼結材料中の分散相	M	W基無結材料	
畑	எ	UNITE AL IL	(Y-SQII)	金属酸化	中华	題	计数	744	関	抗折力	に記
		WEETLE	N-0(M)	1 20	(ME)	(重量)	(ME)	THE LACUAL ST	(HRA)	(k_{β}/\overline{x})	()
	-	WO,: 190	Ticn: 30	-	1,4	73%#-27%TiCN	2.2	(Ti, #)ON	9.78	168	ક્ષ
	2	W20s: 100	TaC: 15 TiN: 20	_	1,3	70%#-13%TaC-17%TiN	2.0	(Ti, Ta, W)CN	88,3	160	3
	33	WO, : 100	TiC:30	_	1,5	73%II-27%Tic	2,4	(Ti,¶)C	87.4	162	31
++	4	06:70A 106:190	(Ti, Ta)CN: 25, ZrC: 5	_	1.1	72%1-23%(Ti, Ta)CN-5%ZrC 1.8	1,8	(Ti, Ta, Zr, W)CN	0.88	165	88
	വ	VO.: 100	HC:5,VC:20, VC:5	1	1.1	74%F-4%HC-4%VC-18%FC 1.8	1.8	(Hf, V, W)C	87.8	<u>\$</u>	왕
発	9	W. : 100	No.C: 5, TaN: 10, ZrcN: 15	-	1.0	73%F14%2rCN-9%TaN4%bo.c	1.7	(Zr, Ta, Mo, W)CN	88	157	83
E E	1	Wo, : 40, W, 0, : 60	VC: 5, Cr ₂ C ₂ : 15, NBN: 10	1	1.5	72%1-5%VC-9%NbN- 14%Cr3.C2	2,3	(V, Nb, Cr, W)CN	88,2	<u>88</u>	क्ष
R	8	WO ₃ : 100	ZrCN: 5, HfN: 5, (Ti, V)C: 30	1	1,6	67%!-4%ZrCN-4%HfN- 25%(Ti, I)C	2,5	(Ti,Zr,Hf,¶)QN	7.88	150	æ
	6	₩o.: 100	ZrCN: 20	Į	1,1	80%T-20%ZrCN	1.9	NO(¥,1Z)	86,7	160	æ
₩	10	W205:100	NBC: 20, VN: 5, Tacn: 10	1	1.2	70%T-17%NbC-4%Nv- 9%Tacn	2,0	(V, Nb, Ta, F)CN	88.2	158	37
	=	NO, : 100	TiC: 30, ZrN: 5	Al20,:5	1,2	67%I-25%TiC-4%ZrN- 4%A120	1.8	(Ti,Zr,W)ON+ Al ₂ O ₃	89.0	165	a
	21	WO, : 100	(Hf, Nb, No)C: 30	Y203:4	1,2	70%7-26%(Hf,Nb,No)C- 3%7,0s-1%Ng0	2,2	(Hf, Nb, No, W)C+ Y ₂ O ₃	88.5	160	88

THE CHARGE IN	が方列	((校) (地)							
		200			9 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8	8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8	8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8	8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8	8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8
וו מפאות ויין ויין וויין וויייין ווייין ווייין ווייין ווייין ווייין ווייין ווייין ווייין וויייין וויייין וויייין ווייין וויייייייי	構成成分		(Ti, Ta, Mo, W)N+ Y ₂ O ₃	(Ti, Ta, Mo, W)N+ Y ₂ O ₅ (Y, Mo, W)CN	(Ti, Ta, No, W)N+ Ye 0. (V, No, W)CN (Ti, Zr, Nb, W)CN+	(Ti, Ta, No, T)N+ Y20. (V, No, T)CN (Ti, Zr, Nb, T)CN+ Y20. (Hf, Cr, T)C+A120.	(Ti, Ta, No, T)N+ Y20. (V, No, T)CN (Ti, Zr, Nb, T)CN+ Y20. (Hf, Cr, T)C+A120. (Ti, Hf, T)N+Y20.	(Ti, Ta, Mo, W)N+ Y ₂ O ₃ (V, Mo, W)ON (Ti, Zr, Nb, W)ON+ Y ₂ O ₃ (Hf, Cr, W)C+A12O ₃ (Ti, Hf, W)N+Y ₂ O ₃ + A12O ₃	(Ti, Ta, Mo, W)N+ Y204 (Y, Mo, W)CN (Ti, Zr, Nb, W)CN+ (Ti, Hr, W)N+Y204 (Ti, W, W)CN+Y204 A1204 A1204
8	中類。		∞.	1.8	2.0	2.1 2.1 2.5	2.1 2.1 2.5 2.5	2.0 2.1 2.5 2.5 1.7	2.0 2.1 2.5 2.5 2.5 1.7
	在 (重量C) 成		2 70%F-26%(Ti, Ta, No)N-4%Y203						
	金属酸化 平均 粒径 粒径	1.2	-	Mg0:2 1.2 68	1.2	1.2	1.3 1.4 1.6	1.3 1.4 1.6 1.1	1.2 1.4 1.6 1.6 1.1 1.3
(AIR THE WORLD FOR	(N)C·N	(Ti, Ta, 16)N: 30 Y20.:3		Mo2C:30 Mg/	ZrC: 5	ZrC: 5	ZrC: 2	ZrC: 5	9:212
	W酸化物			W20,:100	N20s:100 N20s:40 NOs:60	N2.0: 100 N2.3: 40 N3.: 60 N0: 100	R2G: 100 R2G: 40 RG: 50 WG: 100 R2G: 100	N2 03 : 100 N2 03 : 40 N0 23 : 100 N0 23 : 100 N0 23 : 100	N2. 100 N2. 100 N2. 100 N2. 100 N2. 100 N2. 100 N2. 100
	画	13	ļ	14	* ± ± ±				

1	2	

— 136 —

法1~20を実施し、それぞれ平面寸法:12.7mm口 ×厚さ:4.8㎜の寸法をもつたW基焼結材料を製 消した。

この結果得られたW基焼結材料は、いずれもほ とんど空孔が存在せず、緻密で、W母相中に第1 **表に示される平均粒径、組成および割合(重量** %)の分散相が均一に分布した組織をもつもので あつた。

また、比較の目的で、いずれも0.6~1.2μmの平 均粒径を有するW粉末、各種の(M) C・N粉 10 末、さらにMgO粉末、Y2O2粉末、およびAl2O2 粉末を用意し、これら原料粉末を、それぞれ第2 表に示される配合組成に配合し、ボールミルにて 72時間湿式混合し、乾燥した後、上記の本発明法 度を1800~1900℃とする以外は同じく同一の条件 で焼結することによつて従来法1~20を行ない、 W母相中に第2表に示される平均粒径、組成、お よび割合(重量%)の分散相が分布した組織を有 するW基焼結材料を製造した。

ついで、この結果得られた各種のW基焼結材料 について、ロックウエル硬さ (Aスケール) を測 定すると共に、靱性を評価する目的で抗折力を測 定した。

また、これらのW基焼結材料より切削チップを 25

14

切り出し、

:SNCM-8(硬さ:H₂240) の丸欅、

切削速度:100m/min、 送り : 1.5mm/rev.

切込み : 3 mm ,

の条件で鋼の連続高送り切削試験を行ない、切刃 の逃げ面摩耗幅が0.5㎜に至るまでの切削時間を 測定した。これらの測定結果をそれぞれ第1表お よび第2表に示した。

〔発明の効果〕

第1表および第2表に示される結果から、本発 明法1~20で製造されたW基焼結材料は、出発原 料としてのW基複合粉末が著しく活性化した表面 を有し、すぐれた焼結性を示すことから、硬さお におけると同一の条件で圧粉体に成形し、かつ温 15 よび観性とも従来法1~20で製造されたW基焼結 材料に比してすぐれ、かつすぐれた耐摩耗性を示 すことが明らかである。

> 上述のように、この発明の方法によれば、従来 法によって製造されるW基焼結材料に比して、高 20 硬度および高靱性を有するW基焼結材料を製造す ることができ、したがつてこれを切削工具や、軸 受および線引きダイスなどの耐摩耗工具として使 用した場合にすぐれた性能を長期に亘つて発揮す るのである。